

高雄醫學大學 106 學年度學士後醫學系招生考試試題參考答案疑義釋疑公告

科目	題號	釋疑答覆	釋疑結果
化學	17	考題為學生測量藥品與真實值之間的差異，因此(A)為最佳答案，原答案無誤。	原答案無誤
	21	$\Delta S = nR \ln \frac{V_2}{V_1} = 1 \times R \ln \frac{200}{100} = R \ln 2$ 答案改為(C), (D) 皆可	C, D 答案皆可
	61	根據 K_{sp} 值: $Ag_2SO_4 (1.2 \times 10^{-5})$, $AgCl (1.6 \times 10^{-10})$, $BaSO_4 (1.5 \times 10^{-9})$, $NiS (3 \times 10^{-21})$ 。選項(B), (E) 答案皆可。 Answer (B) $Ag^+, Ba^{2+}, Ni^{2+} \xrightarrow{Na_2SO_4} \begin{cases} Ag^+, Ni^{2+} \\ BaSO_4(s) \downarrow \end{cases} \xrightarrow{NaCl} \begin{cases} Ni^{2+} \\ AgCl(s) \downarrow \end{cases} \xrightarrow{Na_2S} NiS(s) \downarrow$ Answer (E) $Ag^+, Ba^{2+}, Ni^{2+} \xrightarrow{NaCl} \begin{cases} Ba^{2+}, Ni^{2+} \\ AgCl(s) \downarrow \end{cases} \xrightarrow{Na_2SO_4} \begin{cases} Ni^{2+} \\ BaSO_4(s) \downarrow \end{cases} \xrightarrow{Na_2S} NiS(s) \downarrow$	B, E 答案皆可
	68	$pK_b = 14 - pK_a$ 因此 $pK_{b1} = 10$, $pK_{b2} = 6$ ，用酸滴定時，pH 值圖表， pK_{b1} 點的 pH 值會在 10 附近， pK_{b2} 點的 pH 值會在 6 附近，因此(B)為最佳答案，原答案無誤。	原答案無誤
	71	CH_4 的平均鍵能為 413 kJ/mol 而 H_2 的鍵能為 432 kJ/mol，因此(B)為最佳答案。原答案無誤。	原答案無誤
	76	此題，考生應自行平衡化學方程式的常數。平衡後為 $2NOCl_{2(g)} \rightleftharpoons 2NO_{(g)} + 2Cl_{2(g)}$ 簡化後，方程式為 $NOCl_{2(g)} \rightleftharpoons NO_{(g)} + Cl_{2(g)}$ 。 $K_p = k(RT)^{\Delta n}$, $\Delta n = 1$, $K_p = 0.0196 \times 0.082 \times (115+273) = 0.624$	原答案無誤
	89	題目中，(A), (B), (C), (D) 四個選項都與活化能的無關，因此本題送分。	此題目送分